

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

07.01.2005

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office.

出願年月日 2003年12月11日
Date of Application:

出願番号 特願2003-412681
Application Number:
[ST. 10/C]: [JP2003-412681]

出願人 東洋紡績株式会社
Applicant(s):

2005年 2月18日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

特許庁
東洋紡績株式会社

BEST AVAILABLE COPY

出証番号 出証特2005-3012039

【書類名】 特許願
【整理番号】 CN03-0881
【あて先】 特許庁長官 殿
【国際特許分類】 D01F 6/00
【発明者】
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目1番1号 東洋紡績株式会社 総合研究所内 霧山 晃平
【氏名】
【発明者】
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目1番1号 東洋紡績株式会社 総合研究所内
【氏名】 村瀬 浩貴
【発明者】
【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目1番1号 東洋紡績株式会社 総合研究所内 阿部 幸浩
【氏名】
【特許出願人】
【識別番号】 000003160
【氏名又は名称】 東洋紡績株式会社
【代表者】 津村 準二
【手数料の表示】
【予納台帳番号】 000619
【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
【物件名】 特許請求の範囲 1
【物件名】 明細書 1
【物件名】 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項 1】

【請求項1】 $(a/b) \times 100$ で定義される強度保持率(%)の値が80%以上であることを特徴とするポリベンザゾール繊維。

とするポリベンザソール繊維。
 但し、a：撚り係数30になるようにS撚りで撚りかけを行った後30秒放置し、その後S撚りで撚り係数6になる撚り数まで解撚し、その後80℃相対湿度80%の環境下で240時間処理した後に室温下に取り出して測定した強度をいう [$c\text{N}/\text{d tex}$]
 b：撚り係数30になるようにS撚りで撚りかけを行った後30秒放置し、その後S撚りで撚り係数6になる撚り数まで解撚した後測定した強度をいう [$c\text{N}/\text{d tex}$]

【請求項2】

【請求項2】
单糸の平均直径Dが5～22μm、糸長100mmの測定での平均強度が、4.5GPa以上であることを特徴とする請求項1記載のポリベンザゾール繊維。

【請求項 3】

【請求項3】 繊維長500mmにわたって10mm間隔で単糸の直径を測定した際の変動係数CV(標準偏差/平均値)が0.08以下であることを特徴とする請求項1記載のポリベンザール纖維。

【請求項 4】

【請求項4】 繊維中に残留する無機塩基と鉱酸の化学量論比が0.8～1.4:1であることを特徴とする請求項1記載のポリベンザゾール繊維。

【請求項5】

〔請求項5〕 热分解温度が200℃以上である鉱酸に溶解する有機顔料を纖維中に含有してなることを特徴とする請求項1記載のポリベンザゾール纖維。

【請求項 6】

【請求項6】 有機顔料の含有率が2～8質量%であることを特徴とする請求項5記載のポリベンザール纖維。

【書類名】明細書

【発明の名称】ポリベンザゾール繊維

【技術分野】

【0001】

本発明は、織物、編物、組み紐、ロープ、コードなどの後加工工程において糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも、高温高湿度に対して優れた耐久性を有するポリベンザゾール繊維に関するものである。

【背景技術】

【0002】

高強度、高耐熱性を有する繊維として、ポリベンゾオキサゾール若しくはポリベンゾチアゾールまたはこれらのコポリマーから構成されるポリベンザゾール繊維が知られている。

【0003】

通常、ポリベンザゾール繊維は、上記ポリマーやコポリマーと酸溶媒を含むドープを紡糸口金より押し出した後、凝固性流体（水、または水と無機酸の混合液）中に浸漬して凝固させ、さらに水洗浴中で徹底的に洗浄し大部分の溶媒を除去した後、無機塩基の水溶液槽を通り、糸中に抽出されずに残っている酸を中和した後、乾燥することによって得られる。

【0004】

ポリベンザゾール繊維は、強度などの力学特性に優れ、かつ耐熱性も高いため、種々の用途に使用されているが、近年、さらに性能の向上が望まれており、特に、織物、編物、組み紐、ロープ、コードなどの後加工工程において糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも高温高湿度に対して優れた耐久性を有する、すなわち、高温かつ高湿度下に長時間暴露された場合であっても強度を充分に維持することができるポリベンザゾール繊維が強く望まれている。

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0005】

本発明は上記事情に着目してなされたものであり、その目的は、糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも、高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下の小さいポリベンザゾール繊維を提供せんとするものである。

【課題を解決するための手段】

【0006】

すなわち、本発明は、以下の構成を採用するものである。

1. $(a/b) \times 100$ で定義される強度保持率 (%) の値が 80 % 以上であることを特徴とするポリベンザゾール繊維。

但し、a : 摺り係数 30 になるように S 摺りで摺りかけを行った後 30 秒放置し、その後 S 摺りで摺り係数 6 になる摺り数まで解摺し、その後 80 °C 相対湿度 80 % の環境下で 240 時間処理した後に室温下に取り出して測定した強度をいう [$c N/d tex$]

b : 摺り係数 30 になるように S 摺りで摺りかけを行った後 30 秒放置し、その後 S 摺りで摺り係数 6 になる摺り数まで解摺した後測定した強度をいう [$c N/d tex$]

2. 単糸の平均直径 D が $5 \sim 22 \mu m$ 、糸長 100 mm の測定での平均強度が、4.5 G

Pa 以上であることを特徴とする上記第 1 記載のポリベンザゾール繊維。

3. 繊維長 500 mm にわたって 10 mm 間隔で単糸の直径を測定した際の変動係数 C V (標準偏差 / 平均値) が 0.08 以下であることを特徴とする上記第 1 記載のポリベンザゾール繊維。

4. 繊維中に残留する無機塩基と鉛酸の化学量論比が 0.8 ~ 1.4 : 1 であることを特徴とする上記第 1 記載のポリベンザゾール繊維。

5. 熱分解温度が 200 °C 以上である鉛酸に溶解する有機顔料を繊維中に含有してなることを特徴とする上記第 1 記載のポリベンザゾール繊維。

6. 有機顔料の含有率が2～8質量%であることを特徴とする上記第5記載のポリベンザゾール繊維。

ソール繊維。
すなわち、本発明者らは、熱分解温度が200℃以上の高耐熱性であり鉱酸に溶解する有機顔料で、好ましくはその分子構造中に—N=及び/又はNH—基を有するもの、なかでもペリノン及び/又はペリレン類、フタロシアニン類、キナクリドン類を糸中に特定量含有せしめることにより、上記記載の有機顔料を糸中に含有せしめない場合と比較して、含有せしめることにより、糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも高温高湿度に対する耐久性が改善される、具体的には高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下が非常に抑制されること、さらに、ポリベンザゾール繊維の糸内部のpHが7近傍になるように保持することが非常に重要であり、それにより、糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも高温高湿度に対する耐久性が改善される、具体的には高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下が非常に抑制されることを見出し、発明を完成するに至ったものである。

【発明の効果】

〔0007〕

本発明によると、糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも高温高湿度に対する耐久性が改善されたポリベンザゾール繊維、具体的には、糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下が非常に小さいポリベンザゾール繊維を提供することを可能とした。

【発明を実施するための最良の形態】

[0008]

以下、本発明を詳細に説明する。

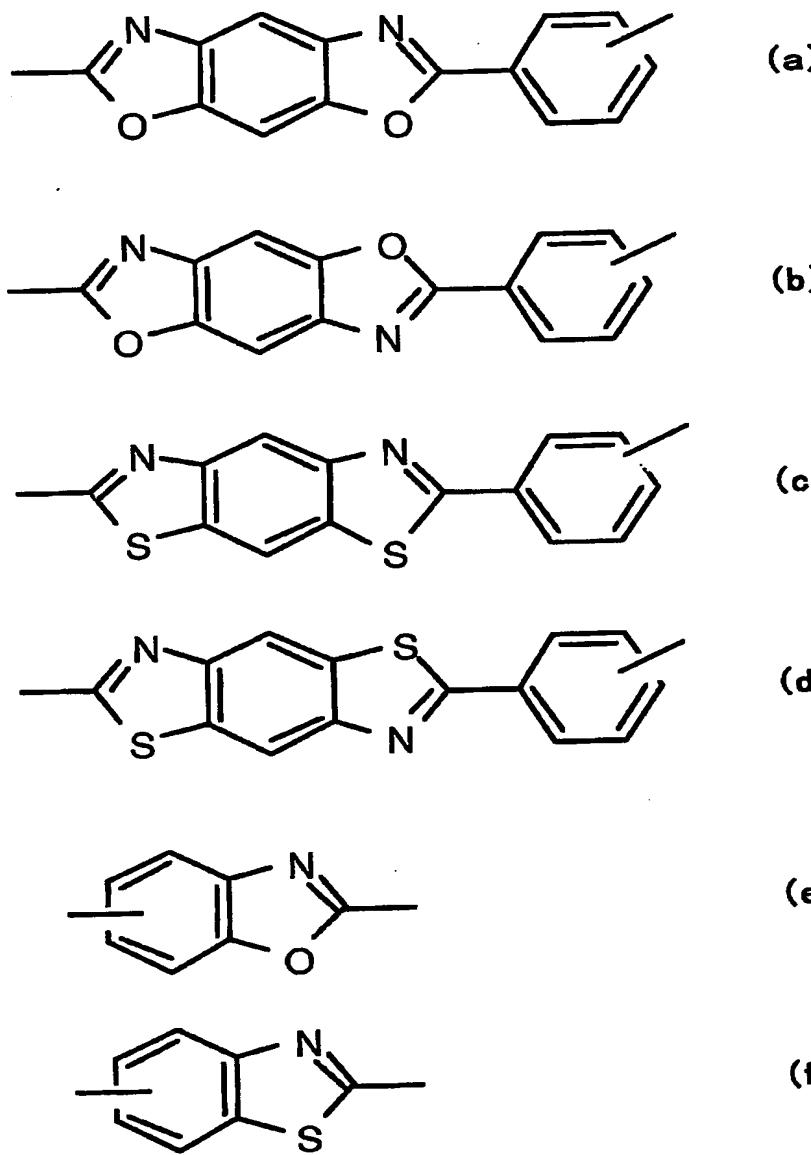
以下、本発明を詳細に説明する。
 本発明に係るポリベンザゾール繊維とは、ポリベンザゾールポリマーによる繊維をいい、ポリベンザゾール（以下、P B Zともいう）とは、ポリベンゾオキサゾール（以下、P B Oともいう）、ポリベンゾチアゾール（以下、P B Tともいう）、またはポリベンズイミダゾール（以下、P B Iともいう）から選ばれる1種以上のポリマーをいい、その芳香においてP B Oは芳香族基に結合されたオキサゾール環を含むポリマーをいい、その芳香族基は必ずしもベンゼン環である必要は無い。さらにP B Oは、ポリ（p-フェニレンベンゾビスオキサゾール）や芳香族基に結合された複数のオキサゾール環の単位からなるポリマーが広く含まれる。同様の考え方は、P B TやP B Iにも適用される。また、P B O及び、またはP B Iの混合物、P B O、P B T及びP B Iのブロックもしくはランダムコポリマー等のような二つまたはそれ以上のポリベンザゾールポリマーの混合物、コポリマー、ブロックポリマーも含まれる。

[0009]

PBZポリマーに含まれる構造単位としては、好ましくは鉱酸中、特定濃度で液晶を形成するライオトロピック液晶ポリマーから選択される。当該ポリマーは構造式(a)～(f)に記載されているモノマー単位から成る。

[0 0 1 0]

【化1】



【0011】

ポリベンザゾール繊維は、PBZポリマーを含有するドープより製造されるが、当該ドープを調製するための好適な溶媒としては、クレゾールやそのポリマーを溶解しうる非酸化性の酸が挙げられる。好適な非酸化性の酸の例としては、ポリリン酸、メタンスルホン酸および高濃度の硫酸あるいはそれらの混合物が挙げられる。中でもポリリン酸及びメタンスルホン酸、特にポリリン酸が好適である。

【0012】

ドープ中のポリマー濃度は好ましくは少なくとも約7質量%であり、より好ましくは少なくとも10質量%、特に好ましくは少なくとも14質量%である。最大濃度は、例えばポリマーの溶解性やドープ粘度といった実際上の取り扱い性により限定される。それらの限界要因のために、ポリマー濃度は通常では20質量%を越えることはない。

【0013】

本発明において、好適なポリマーまたはコポリマーとドープは公知の方法で合成される
出証特2005-3012039

。例えばWolfeらの米国特許第4,533,693号明細書（1985.8.6）、Sybertらの米国特許第4,772,678号明細書（1988.9.22）、Harrisの米国特許第4,847,350号明細書（1989.7.11）またGregoryらの米国特許第5,089,591号明細書（1992.2.18）に記載されている。要約すると、好適なモノマーは非酸化性で脱水性の酸溶液中、非酸化性雰囲気で高速攪拌及び高剪断条件のもと約60℃から230℃までの段階的または一定昇温速度で温度を上げることで反応させられる。

【0014】

このようにして得られるドープを紡糸口金から押し出し、空間で引き伸ばしてフィラメントに形成される。好適な製造法は先に述べた参考文献や米国特許第5,034,250号明細書に記載されている。紡糸口金を出たドープは紡糸口金と洗浄バス間の空間に入る。この空間は一般にエアギャップと呼ばれているが、空気である必要はない。この空間は、溶媒を除去すること無く、かつ、ドープと反応しない溶媒で満たされている必要があり、例えば空気、窒素、アルゴン、ヘリウム、二酸化炭素等が挙げられる。

【0015】

紡糸後のフィラメントは、過度の延伸を避けるために洗浄され溶媒の一部が除去される。そして、更に洗浄され、適宜水酸化ナトリウム、水酸化カルシウム、水酸化カリウム等の無機塩基で中和され、ほとんどの溶媒は除去される。ここでいう洗浄とは、ポリベンザゾールポリマーを溶解している鉱酸に対し相溶性であり、ポリベンザゾールポリマーに対して溶媒とならない液体に繊維またはフィラメントを接触させ、ドープから酸溶媒を除去することである。好適な洗浄液体としては、水や水と酸溶媒との混合物がある。フィラメントは、好ましくは残留鉱酸濃度が8000ppm以下、更に好ましくは5000ppm以下に洗浄される。その後、フィラメントは、乾燥、熱処理、巻き取り等が必要に応じて行われる。

【0016】

本発明における熱分解温度が200℃以上の高耐熱性を有し鉱酸に溶解する有機顔料としては、重合時あるいはポリマードープ中に添加して紡糸後も繊維中に残るものであればよく、具体例としては、不溶性アゾ顔料、縮合アゾ顔料、染色レーキ、イソインドリノン類、イソインドリン類、ジオキサン類、ペリノン及び/又はペリレン類、フタロシアニン類、キナクリドン類等が挙げられる。その中でも分子内に-N=及び/又はNH-基を有するものが好ましく、より好ましくはペリノン及び/又はペリレン類、フタロシアニン類、キナクリドン類である。

【0017】

ペリノン及び/又はペリレン類としては、ビスベンズイミダゾ[2,1-b:2',1-i]ベンゾ[1m n][3,8]フェナントロリン-8,17-ジオン、ビスベンズイミダゾ[2,1-b:1',2'-j]ベンゾ[1m n][3,8]フェナントロリン-6,9-ジオン、2,9-ビス(p-メトキシベンジル)アントラ[2,1,9-de-f:6,5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン、2,9-ビス(p-エトキシベンジル)アントラ[2,1,9-de-f:6,5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン、2,9-ビス(3,5-ジメチルベンジル)アントラ[2,1,9-de-f:6,5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン、2,9-ビス(p-メトキシフェニル)アントラ[2,1,9-de-f:6,5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン、2,9-ビス(p-エトキシフェニル)アントラ[2,1,9-de-f:6,5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン、2,9-ビス(3,5-ジメチルフェニル)アントラ[2,1,9-de-f:6,5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン、2,9-ジメチルアントジイソキノリン-1,3,8,10(2H,9H)-テトロン、2,9-ビス(4-フェニルアゾフェニル)アントラ[2,1,9-de-f:6,5,10-d'e:f']ジイソキノリン-1,3,8,10

(2H, 9H) - テトロン、8, 16-ピランスレンジオン等があげられる。
これらのペリノン類の1つまたは2つ以上の化合物の併用もあり得る。

【0018】

フタロシアニン類としては、フタロシアニン骨格を有していればその中心に配位する金属の有無および原子種は問わない。これらの化合物の具体例としては、29H, 31H-フタロシアニネート(2-) - N29, N30, N31, N32銅、29H, 31H-フタロシアニネート(2-) - N29, N30, N31, N32鉄、29H, 31H-フタロシアニネート - N29, N30, N31, N32コバルト、29H, 31H-フタロシアニネート(2-) - N29, N30, N31, N32銅、オキソ(29H, 31H-フタロシアニネート(2-) - N29, N30, N31, N32)、(SP-5-12)チタニウム等があげられる。また、これらのフタロシアニン骨格が1個以上のハロゲン原子、メチル基、メトキシ基等の置換基を有していてもよい。

これらのフタロシアニン類の1つまたは2つ以上の化合物の併用もあり得る。

【0019】

キナクリドン類としては、5, 12-ジヒドロ-2, 9-ジメチルキノ[2, 3-b]アクリジン-7, 14-ジオン、5, 12-ジヒドロキノ[2, 3-b]アクリジン-7, 14-ジオン、5, 12-ジヒドロ-2, 9-ジクロロキノ[2, 3-b]アクリジン-7, 14-ジオン、5, 12-ジヒドロ-2, 9-ジプロモキノ[2, 3-b]アクリジン-7, 14-ジオン等があげられる。

これらのキナクリドン類の1つまたは2つ以上の化合物の併用もあり得る。

【0020】

また、ペリレン類、ペリノン類、フタロシアニン類およびキナクリドン類の2つまたは3つ以上の化合物の併用も可能である。

勿論本発明技術内容はこれらに限定されるものではない。

【0021】

これらの有機化合物を糸中に含有させる方法としては、特に限定されず、ポリベンザゾールの重合のいずれの段階または重合終了時のポリマードープの段階で含有させることができ。例えば、有機顔料をポリベンザゾールの原料を仕込む際に同時に仕込む方法、段階的または任意の昇温速度で温度を上げて反応させている任意の時点で添加する方法、また、重合反応終了時に反応系中に添加し、攪拌混合する方法が好ましい。

【0022】

本発明に係るポリベンザゾール繊維の最大の特徴は、撚係数30で撚りかけした後、0℃相対湿度80%の環境下で240時間処理した後の強度保持率が80%以上であることである。好ましくは80~100%、更に82~100%、更に84~100%、更に85~100%、更に80~99%、更に80~98%、更に84~98%である。ポリベンザゾール繊維は分子自身の剛直性が高く、分子鎖同士の相互作用が小さいため、糸に曲げ応力がかかると繊維軸方向に対して垂直方向にキンクバンドが発生する。後加工の種類によりキンクバンドの発生の程度に差はあるものの、後加工処理を行うと通常キンクバンドが発生する。また、単に糸に撚りをかけるだけでも撚り数が高くなるとキンクバンドが発生する。キンクバンドが発生したポリベンザゾール繊維を高温かつ高湿度下に長時間暴露すると、キンクバンドがない場合と比較して、暴露による強度低下が大きくなる傾向があるが、紡糸後の糸中に前記の有機顔料を含んでいることにより、キンクバンドが発生する。これにより、織物、編物、組み紐、ロープ、コードなどの後加工工程において糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも高温高湿度に対して優れた耐久性を有するようになる。ここでいう有機顔料は前述のごとく熱分解温度が200℃以上の耐熱性を有し、鉄酸に溶解するものであり、好ましくはペリノン及びペリレン類、フタロシアニン類またはキナクリドン類の有機顔料である。

【0023】

本発明に係る上記のポリベンザゾール繊維は、望ましくは繊維中に残留する無機塩基と鉱酸の化学量論比が0.8～1.4:1であることである。繊維中に残留する無機塩基と鉱酸の化学量論比が0.8未満であれば、糸内部のpHが極端に酸性となるため、PBZ分子の加水分解が進行し、強度が低下しやすくなる。キングバンドがない場合と比較して、キングバンドが発生したポリベンザゾール繊維ではこの傾向がさらに顕著になり、高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下が大きくなる。一方、繊維中に残留する無機塩基と鉱酸の化学量論比が1.4を超えると、糸内部のpHが極端に塩基性となるため、PBZ分子の加水分解が進行し、強度が低下しやすくなる。キングバンドがない場合と比較して、キングバンドが発生したポリベンザゾール繊維ではその傾向がさらに顕著になり、高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下が大きくなる。以上により、繊維中に残留する無機塩基と鉱酸の化学量論比は0.8～1.4:1であることと、より好ましくは1.0～1.3:1であり、繊維中どの部分においても上記化學量論比を実現していることが望ましい。洗浄中での無機塩基による中和方法として、ガイドオイリング方式、シャワリング方式、ディップ方式などが挙げられるが、特に限定されるものではない。

[0024]

【0024】 本発明に係る上記ポリベンザゾール繊維は、前述した有機顔料の繊維中の含有率が2～8質量%であることが望ましい。含有率が2質量%未満であれば、有機顔料を糸中に含有せしめることによる期待効果、すなわち、糸にキンクバンドが発生した後の耐久性、具体的には高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下抑制効果が低減される。一方、含有率が8質量%を超えると、フィラメント繊度の増加や繊度斑を惹起し、初期の糸強度が低くなるため好ましくない。含有率が2～8質量%の範囲では、糸中で有機顔料が欠点となって繊維の初期強度が低下することも無く、また、紡糸時の可紡性も良好であり、糸切れの無い良好な操業性が維持される。これは、添加した顔料が鉱酸に溶解するため、ポリマードープ中でも溶解しているためと推測しているが、本発明はこの考察に拘束されるものではない。

好ましくは3～6質量%である。

[0 0 2 5]

本発明に係る上記ポリベンザゾール繊維は、単糸の平均直径Dが5~22μm、対しまくは10~20μmである。

また、糸長 100 mm の測定での平均強度が、4.5 GPa 以上、好ましくは 5.0 ~ 8.0 GPa である。

[0 0 2 6]

更に本発明に係るポリベンザゾール繊維は、上述のとおり、望ましくは有機顔料を纖維中に含有せしめたものである。したがって纖維の纖維径斑に対しては、十分な管理が要求される。本発明に係るポリベンザゾール繊維は、纖維長500mmにわたって10mm間隔で単糸の直径を測定した際の変動係数C V (標準偏差/平均値) が0.08以下であることが望ましい。0.08を超えると、細い部分での応力集中が生じ破断が発生しやすくなる。好ましくは0.06以下である。

以下に実例を用いて本発明を具体的に説明するが、本発明はもとより下記の実施例によ
って制限を受けるものではなく、前後記の主旨に適合し得る範囲で適当に変更を加えて実
施することも勿論可能であり、それらはいずれも本発明の技術範囲に含まれる。

[0027]

【002】 (擦りかけ方法)

(撓りかけ方法) J I S - L 1 0 1 3 に準じて、検ねん器を用い、つかみ間隔を 5 0 c m として、下記の計算式から得られる所定荷重のもと、検ねん器に試料を取り付け、撓り係数 3 0 となるよう撓りに撓りかけを行った。なお、撓りかけは S 撓りとした。3 0 秒放置した後、S 撓りで撓り係数 6 になる撓り数まで解撓し、S 撓りの撓り係数 6 のサンプルを得た。なお、撓りをかける際の所定荷重 (a) の計算式、および撓り係数 (K) と撓り数 (T w) の関係式を下記に示す。

$$a = (1/10) D$$

a · 所定荷重 (g)

T_w · 扭数 (回/inch)

D : フィラメント纖度 (D tex)

100281

(高温かつ高湿度下における耐久性の評価方法)

高温かつ高湿度下における耐久性の評価は、高温かつ高湿度保管処理前の引張強度に対する処理後の引張強度の保持率で評価を行った。

直径10cmの樹脂ボビンに、上記に記載した撚りかけ方法により撚りをかけたサンプル（S撚りの撚り係数6の状態）を巻き付けた状態で恒温恒湿器中、高温かつ高湿度保管して得られた引張強度測定値を室温下で引張試験を実施して得られた引張強度の測定値をa（cN/dtex）、上記に記載した撚りかけ方法により撚りをかけたサンプル（S撚りの撚り係数6の状態）の引張試験を室温下で実施して得られた引張強度の測定値をb（cN/dtex）とし、aをbで割って100を掛けて強度保持率を求めた。なお、高温高湿度下での保管処理にはヤマト科学社製Humidic Chamber 1G43Mを使用し、恒温恒湿器中に光が入らないよう完全に遮光して、80℃、相対湿度80%の条件下にて240時間処理を実施した。引張強度の測定は、JIS-L1013に準じて引張試験機（島津製作所製、型式AG-50KNG）にて測定した。

[0029]

(フィラメント中の残留リン濃度、ナトリウム濃度)

（フィラメント中の残留ナトリウム濃度は、試料を湿式分解後、モリブデンブルー法による比色分析により求めた。フィラメント中のナトリウム濃度は試料を炭化、灰化、酸溶解後、1-N HCl 滤液とし、原子吸光法により求めた。

2 N-HC₃
[00301]

100

C.V = 単糸直径の標準偏差 [μm] / 単糸直径の平均値 [μm]

【寒施例】

[0 0 3 1]

(案施例 1)

窒素気流下、4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5g, テレフタル酸260.8g, 12.2%ポリリン酸2078.2gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめた。得られた30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が29dL/gのポリ(p-

フェニレンベンゾビスオキサゾール) ドープ 2.0 kg にスレン 14.8 g を添加して攪拌混合した。

その後、単糸フィラメント径が 11.5 μm 、1.5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175℃で孔径 0.18 mm、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを行った。紡糸ノズルと第 1 洗浄浴の間のエアうに配置された第 1 洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第 1 洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は 65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リソルビン濃度が 5000 ppm 以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は 200 m/min とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後15秒間水洗した後、80°Cで4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の纖維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は4600 ppm、ナトリウム濃度は360 ppm、Na/Pモル比は1.05であった。

0 ppm、Na/Pモル比は1.05であった。上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は86%であった。

[0032]

(実施例 2)

(実施例2) 窒素気流下、4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5 g, テレフタル酸260.8 g, 12.2%ポリリン酸2078.2 gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめた。得られた30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が3.0 dL/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープ2.0 kgに銅フタロシアニン14.8 gを添加して攪拌混合した。

その後、単糸フィラメント径が $11.5 \mu\text{m}$ 、 1.5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175°C で孔径 0.18 mm 、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は 65°C とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リソルビン濃度が 5000 ppm 以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は $200\text{ m}/\text{分}$ とした。

0.0 ppm、Na/Pモル比は0.72であった。
上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は83%であった。

[0 0 3 3]

(塞施例3)

(実施例3) 窒素気流下、4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5 g, テレフタル酸260.8 g, 122%ポリリン酸2078.2 gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめた。得られた30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が30dL/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープ2.0kgに銅フタロシアニン14.8gを添加して攪拌混合した。

その後、単糸フィラメント径が $11.5 \mu\text{m}$ 、 1.5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175°C で孔径 0.18 mm 、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエア

ギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リソ酸濃度が5000ppm以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は200m/分とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後15秒間水洗した後、80℃で4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の繊維中の残留リソ酸濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リソ酸濃度は4400ppm、ナトリウム濃度は360ppm、Na/Pモル比は1.10であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は88%であった。

【0034】

(実施例4)

窒素気流下、4,6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5g、テレフタル酸260.8g、12.2%ポリリソ酸2078.2gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめた。得られた30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が30dL/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープ2.0kgに銅フタロシアニン14.8gを添加して攪拌混合した。

その後、単糸フィラメント径が11.5μm、1.5デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度175℃で孔径0.18mm、孔数166のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リソ酸濃度が5000ppm以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は200m/分とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後3秒間水洗した後、80℃で4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の繊維中の残留リソ酸濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リソ酸濃度は4700ppm、ナトリウム濃度は5400ppm、Na/Pモル比は1.55であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は86%であった。

【0035】

(実施例5)

窒素気流下、4,6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5g、テレフタル酸260.8g、12.2%ポリリソ酸2078.2gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめた。得られた30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が30dL/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープ2.0kgに銅フタロシアニン4.4gを添加して攪拌混合した。

その後、単糸フィラメント径が11.5μm、1.5デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度175℃で孔径0.18mm、孔数166のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リソ酸濃度が5000ppm以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は200m/分とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後15秒間水洗した後、80℃で4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の繊維中の残留リソ酸濃度

、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は4500 ppm、ナトリウム濃度は4000 ppm、Na/Pモル比は1.20であった。上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は81%であった。

[0036]

(実施例 6)

(実施例 6) 窒素気流下、4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5 g, テレフタル酸260.8 g, 122%ポリリン酸2078.2 gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめた。得られた30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が30 dL/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープ2.0 kgに銅フタロシアニン32.5 gを添加して攪拌混合した。

添加して攪拌混合した。その後、単糸フィラメント径が $11.5 \mu\text{m}$ 、 1.5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175°C で孔径 0.18 mm 、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は 65°C とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リ-ン濃度が 5000 ppm 以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は $200\text{ m}/\text{分}$ とした。

巻き取った糸を 1% NaOH 水溶液で 10 秒間中和し、その後 15 秒間水洗した後、80°C で 4 時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の纖維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は 4400 ppm、ナトリウム濃度は 3400 ppm、Na/P モル比は 1.04 であった。

0 ppm、Na/Pモル比は1.04であった。上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は87%であった。

[0037]

(実施例 7)

窒素気流下、122%ポリリン酸2165.5g中に4,6-ジアミノレソルシノール二塩酸塩334.5g、テレフタル酸252.7gを添加して60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して120℃で4時間、135℃で20時間、150℃で5時間反応せしめた。さらにこのオリゴマードープにテレフタル酸5.6gと銅フタロシアニン19.5gを116%ポリリン酸74.4gに添加した分散液を加えた後、170℃で5時間、200℃で10時間反応せしめ、30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が2.1L/gのポリ(ニアニレンベンゾビスオキサゾール)ドープを得た。

その後、単糸フィラメント径が 11.5 μm、1.5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175 °C で孔径 0.18 mm、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第 1 洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第 1 洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は 65 °C とした。その後、ポリベンザゾール纖維中の残留リソルビング濃度が 5000 ppm 以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は 200 m/分とした。

巻き取った糸を 1% NaOH 水溶液で 10 秒間中和し、その後 120 秒間水洗した後、80℃で 4 時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の纖維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は 4600 ppm、ナトリウム濃度は 2400 ppm、Na/P モル比は 0.70 であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は 84 % であった。

[0038]

(実施例8)

窒素気流下、122%ポリリン酸2165.5 g中に4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5 g, テレフタル酸252.7 gを添加して60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して120℃で4時間、135℃で20時間、150℃で5時間反応せしめた。さらにこのオリゴマードープにテレフタル酸5.6 gと銅フタロシアニン19.9 dL/gのポリ(p-フェニレンベンジビスオキサゾール)ドープを得た。

その後、単糸フィラメント径が11.5 μm、1.5デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度175℃で孔径0.18 mm、孔数166のノズルから紡糸ドープを行った。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアに配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リソルビン濃度が5000 ppm以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は200 m/分とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後15秒間水洗した後、80℃で4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の繊維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は4900 ppm、ナトリウム濃度は4200 ppm、Na/Pモル比は1.15であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は89%であった。

【0039】

(実施例9)

窒素気流下、122%ポリリン酸2165.5 g中に4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5 g, テレフタル酸252.7 gを添加して60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して120℃で4時間、135℃で20時間、150℃で5時間反応せしめた。さらにこのオリゴマードープにテレフタル酸5.6 gと銅フタロシアニン19.9 dL/gのポリ(p-フェニレンベンジビスオキサゾール)ドープを得た。

その後、単糸フィラメント径が11.5 μm、1.5デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度175℃で孔径0.18 mm、孔数166のノズルから紡糸ドープを行った。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアに配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リソルビン濃度が5000 ppm以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は200 m/分とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後3秒間水洗した後、80℃で4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の繊維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は4800 ppm、ナトリウム濃度は5600 ppm、Na/Pモル比は1.57であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は86%であった。

【0040】

(実施例10)

窒素気流下、122%ポリリン酸2165.5 g中に4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5 g, テレフタル酸252.7 gを添加して60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して120℃で4時間、135℃で20時間、150℃で5時間反応せしめた。

しめた。さらにこのオリゴマードープにテレフタル酸 5.6 g と銅フタロシアニン 5.6 g を 116% ポリリン酸 74.4 g に添加した分散液を加えた後、170℃で 5 時間、200℃で 10 時間反応せしめ、30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が 3.0 dL/g のポリ (p-フェニレンベンゾビスオキサゾール) ドープを得た。

その後、単糸フィラメント径が 11.5 μm、1.5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175 °C で孔径 0.18 mm、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第 1 洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第 1 洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は 65 °C とした。その後、ポリベンザゾール纖維中の残留リン濃度が 5000 ppm 以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は 200 m/分とした。

巻き取った糸を 1% NaOH 水溶液で 10 秒間中和し、その後 15 秒間水洗した後、80°C で 4 時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の纖維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は 4500 ppm、ナトリウム濃度は 3800 ppm、Na/P モル比は 1.14 であった。

0 ppm、Na/Pモル比は1.14であった。上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は82%であった。

[0 0 4 1]

(実施例 1 1)

窒素気流下、122%ポリリン酸2165.5g中に4,6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5g, テレフタル酸252.7gを添加して60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して120℃で4時間、135℃で20時間、150℃で5時間反応せしめた。さらにこのオリゴマードープにテレフタル酸5.6gと銅フタロシアニン41.8dI/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープを得た。

その後、単糸フィラメント径が 1.1. 5 μm 、1. 5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175 °C で孔径 0. 18 mm、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第 1 洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第 1 洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は 65 °C とした。その後、ポリベンザゾール纖維中の残留リソルビング濃度が 5000 ppm 以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は 200 m/分とした。

巻き取った糸を 1% NaOH 水溶液で 10 秒間中和し、その後 15 秒間水洗した後、80°C で 4 時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の纖維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は 4800 ppm、ナトリウム濃度は 3900 ppm、Na/P モル比は 1.09 であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は 87 % であった。

[0 0 4 2]

(实施例 1 2)

(実施例12) 窒素気流下、4, 6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5g, テレフタル酸260.8g, キナクリドン19.2g, 122%ポリリン酸2078.2gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめ、30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が24dL/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープを得た。

その後、単糸フィラメント径が $11.5 \mu\text{m}$ 、 1.5 デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度 175°C で孔径 0.18 mm 、孔数 166 のノズルから紡糸ドープを行った。

押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リーチ濃度が5000 ppm以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は200m/分とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後15秒間水洗した後、80℃で4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の繊維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は4900 ppm、ナトリウム濃度は390 ppm、Na/Pモル比は1.07であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は85%であった。

【0043】

(比較例1)

窒素気流下、4,6-ジアミノレゾルシノール二塩酸塩334.5g、テレフタル酸260.8g、122%ポリリン酸2078.2gを60℃で1時間攪拌した後、ゆっくりと昇温して135℃で25時間、150℃で5時間、170℃で20時間反応せしめ、30℃のメタンスルホン酸溶液で測定した固有粘度が30dL/gのポリ(p-フェニレンベンゾビスオキサゾール)ドープを得た。

その後、単糸フィラメント径が11.5μm、1.5デニールになるような条件で紡糸を行った。紡糸温度175℃で孔径0.18mm、孔数166のノズルから紡糸ドープを行った。紡糸温度175℃で孔径0.18mm、孔数166のノズルから紡糸ドープを押し出してフィラメントとした後、適当な位置で収束させてマルチフィラメントにするよう配置された第1洗浄浴中に浸漬し、凝固させた。紡糸ノズルと第1洗浄浴の間のエアギャップには、より均一な温度でフィラメントが引き伸ばされるようにクエンチチャンバーを設置した。クエンチ温度は65℃とした。その後、ポリベンザゾール繊維中の残留リーチ濃度が5000 ppm以下になるまで水洗し、乾燥させずにフィラメントを樹脂ボビンに巻き取った。なお、巻取速度は200m/分とした。

巻き取った糸を1%NaOH水溶液で10秒間中和し、その後15秒間水洗した後、80℃で4時間乾燥した。上記に記載した方法により、得られた糸の繊維中の残留リン濃度、ナトリウム濃度を測定した結果、リン濃度は4400 ppm、ナトリウム濃度は400 ppm、Na/Pモル比は1.22であった。

上記に記載した方法で高温かつ高湿度下における耐久性の評価を実施した結果、強度保持率は77%であった。

【0044】

以上の結果を表1にまとめる。表1より明らかなように、比較例と比べ、実施例のポリベンザゾール繊維は高温かつ高湿度下における耐久性が良好であることがわかる。

【0045】

【表1】

顔料の種類	繊維中の 顔料含有率 %	初期強度		CV %	繊維中 リン濃度 ppm	繊維中 Na濃度 ppm	Na/P モル比	高温かつ高湿度下における 耐久性の評価結果 %
		GPa	-					
実施例1	スレン	5.0	5.8	0.047	4600	3600	1.05	86
実施例2	銅フタロシアニン	5.0	5.9	0.036	4500	2400	0.72	83
実施例3	銅フタロシアニン	5.0	5.9	0.034	4400	3600	1.10	88
実施例4	銅フタロシアニン	5.0	5.8	0.040	4700	5400	1.55	86
実施例5	銅フタロシアニン	1.5	6.0	0.047	4500	4000	1.20	81
実施例6	銅フタロシアニン	10	5.6	0.061	4400	3400	1.04	87
実施例7	銅フタロシアニン	5.0	5.9	0.057	4600	2400	0.70	84
実施例8	銅フタロシアニン	5.0	5.8	0.043	4900	4200	1.15	89
実施例9	銅フタロシアニン	5.0	5.8	0.039	4800	5600	1.57	86
実施例10	銅フタロシアニン	1.5	6.1	0.031	4500	3800	1.14	82
実施例11	銅フタロシアニン	10	5.5	0.061	4800	3900	1.09	87
実施例12	キナクリドン	5.0	5.7	0.039	4900	3900	1.07	85
比較例1	-	0	6.3	0.028	4400	4000	1.22	77

【産業上の利用可能性】

【0046】

本発明によると、糸にキンクバンドが発生した後に高温かつ高湿度下に長時間暴露された場合であっても強度を充分に維持することができるポリベンザゾール繊維を提供できるため、産業用資材として実用性を高め利用分野を拡大する効果が絶大である。即ち、織物、編物、組み紐、ロープ、コードなどに加工される用途、すなわち、ケーブル、電線や光ファイバー等のテンションメンバー、ロープ、等の緊張材、耐弾材等の耐衝撃用部材、手袋等の耐切創用部材、ベルト、タイヤ、靴底、ロープ、ホース、等のゴム補強材、等

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 糸がダメージを受けて糸にキンクバンドが発生した後でも、高温かつ高湿度下に長時間暴露されることによる強度低下の小さいポリベンザゾール繊維を提供することを目的とする。

【解決手段】 热分解温度が200℃以上の高耐熱性であり鉛酸に溶解する有機顔料で、好みしくはその分子構造中に-N=及び/又はNH-基を有するもの、なかでもペリノン及び/又はペリレン類、フタロシアニン類、キナクリドン類を糸中に含有せしめることにより、撚係数30で撚りかけした後に80℃相対湿度80%の環境下で240時間処理した後の強度保持率が80%以上であるポリベンザゾール繊維。

認定・付加情報

特許出願の番号	特願2003-412681
受付番号	50302037919
書類名	特許願
担当官	第六担当上席 0095
作成日	平成15年12月12日

<認定情報・付加情報>

【提出日】 平成15年12月11日

特願 2003-412681

出願人履歴情報

識別番号

[000003160]

1. 変更年月日

1990年 8月10日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市北区堂島浜2丁目2番8号

氏 名

東洋紡績株式会社

Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/018392

International filing date: 09 December 2004 (09.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP
Number: 2003-412681
Filing date: 11 December 2003 (11.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 03 March 2005 (03.03.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- BLACK BORDERS**
- IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- FADED TEXT OR DRAWING**
- BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- SKEWED/SLANTED IMAGES**
- COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- GRAY SCALE DOCUMENTS**
- LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- OTHER:** _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.